

Photometrische Methoden:

UV/VIS Photometer

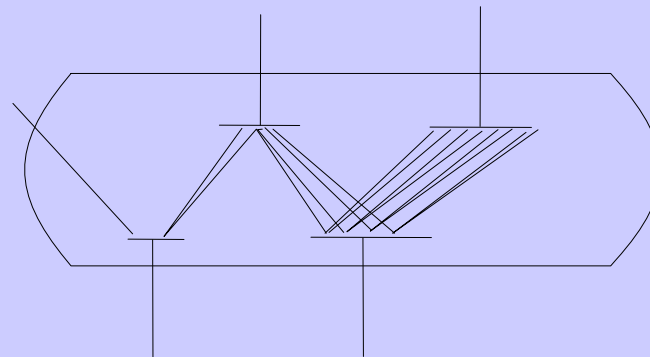
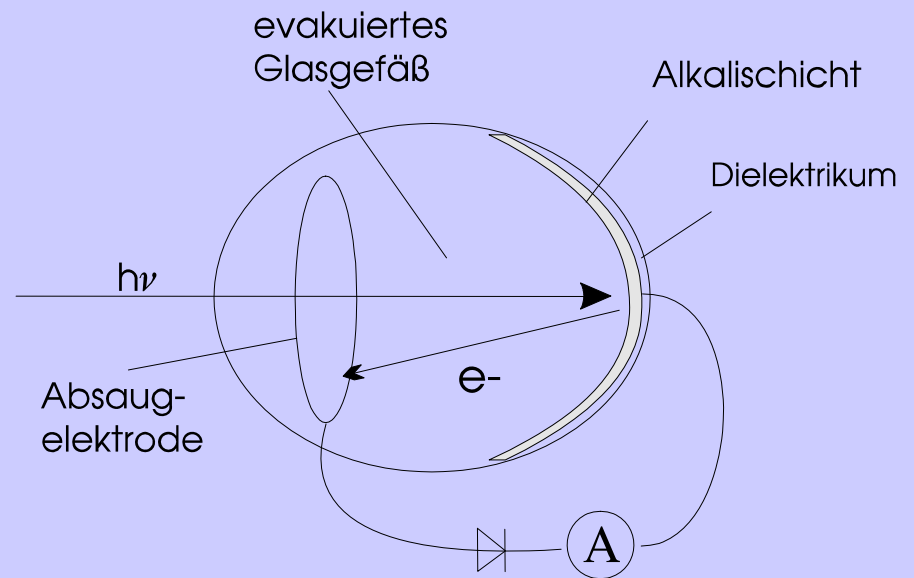
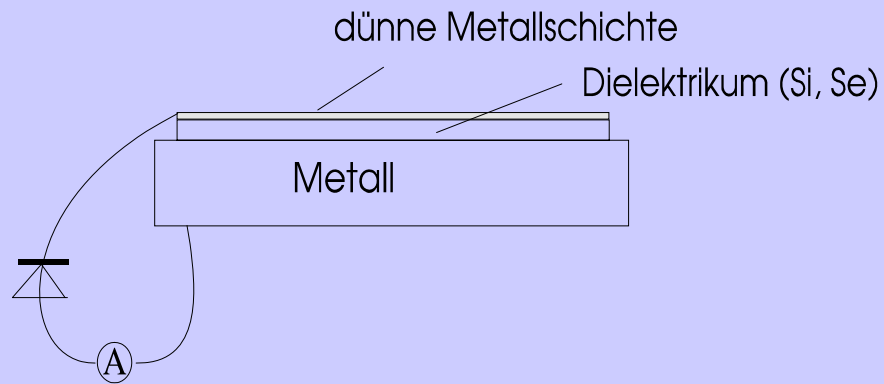
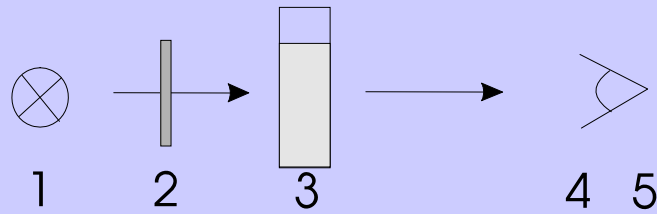
Grundlagen 1:

- Lichtmessung
- spezifische Lichtabsorption, Monochromasie
- Zusammenhang: Konzentration und Lichtschwächung
das Lambert- Beersche Gesetz

Messpraxis:

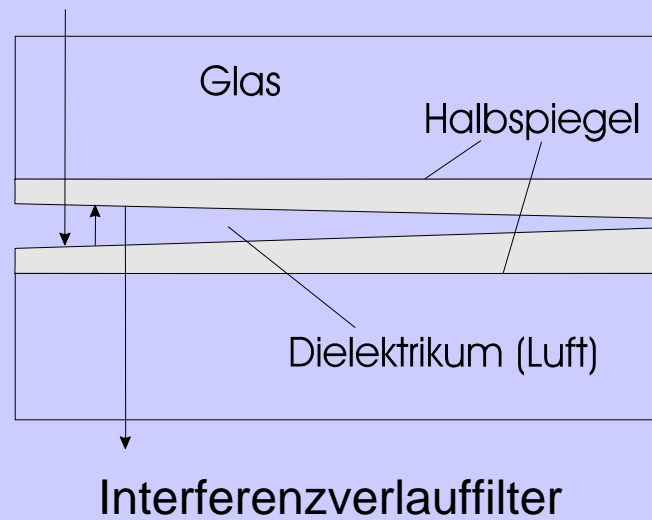
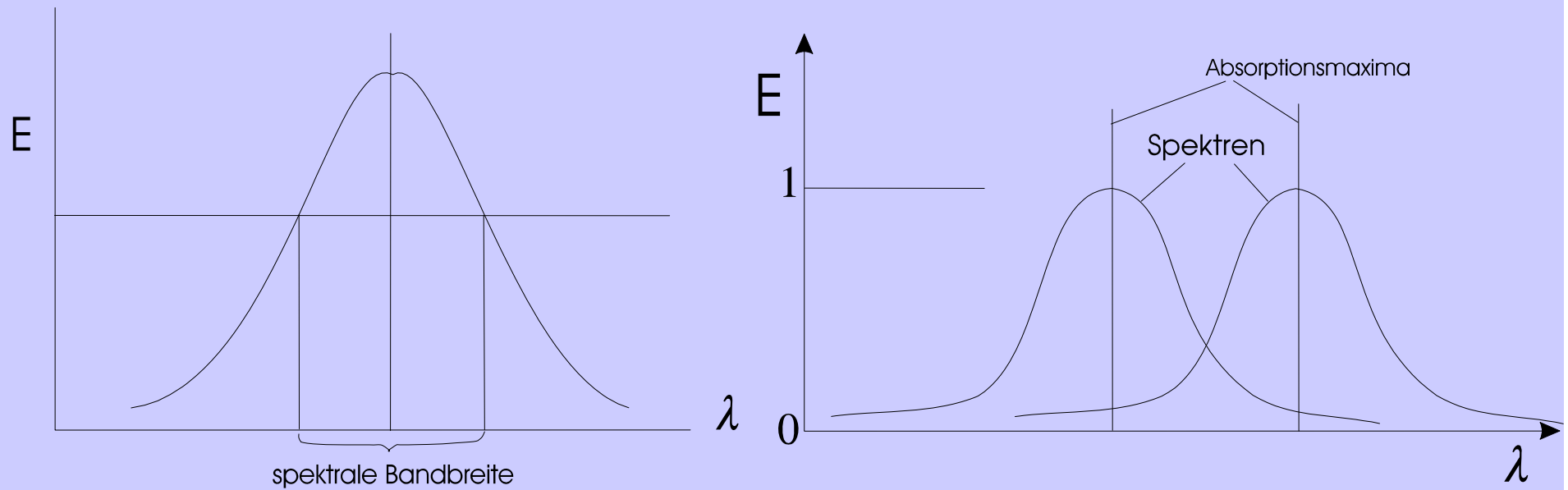
- Konzentrationsmessung (Mikroplatte), Kalibration
- Absorptionsspektrum (Diondenarray)
- Enzymkinetik (Zweistrahphotometer)

Lichtmessung

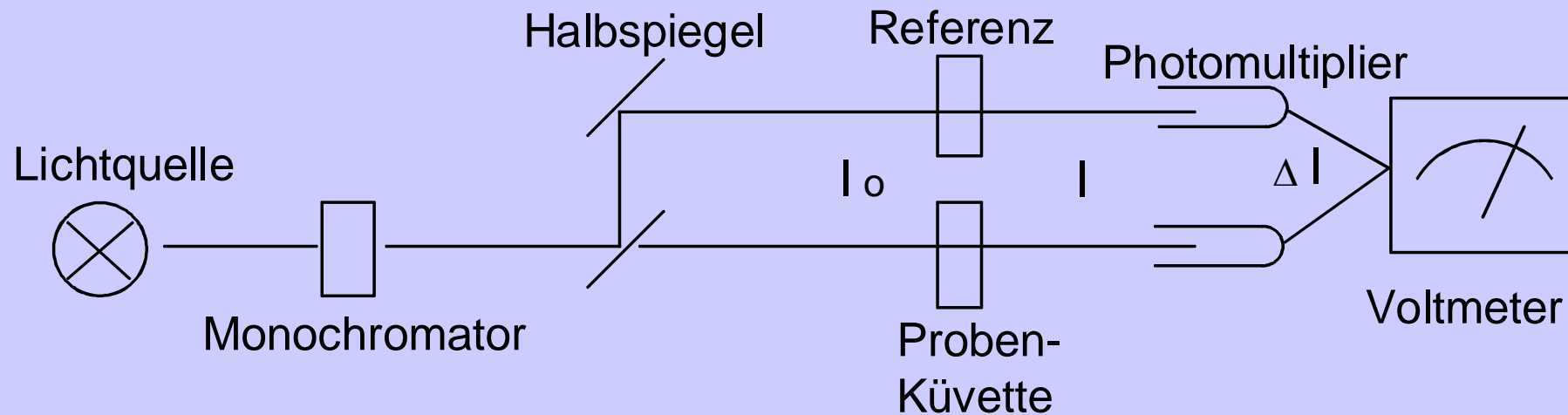


Sekundärelektronenvervielfacher - photomultiplier

Monochromatisches Licht



Photometrie



I_0, I ... Intensität

E ... Extinktion bzw. A ... Absorption

ϵ_λ ... molarer Extinktions- bzw. Absorptionskoeffizient

d ... Schichtdicke der Küvette

c ... Konzentration

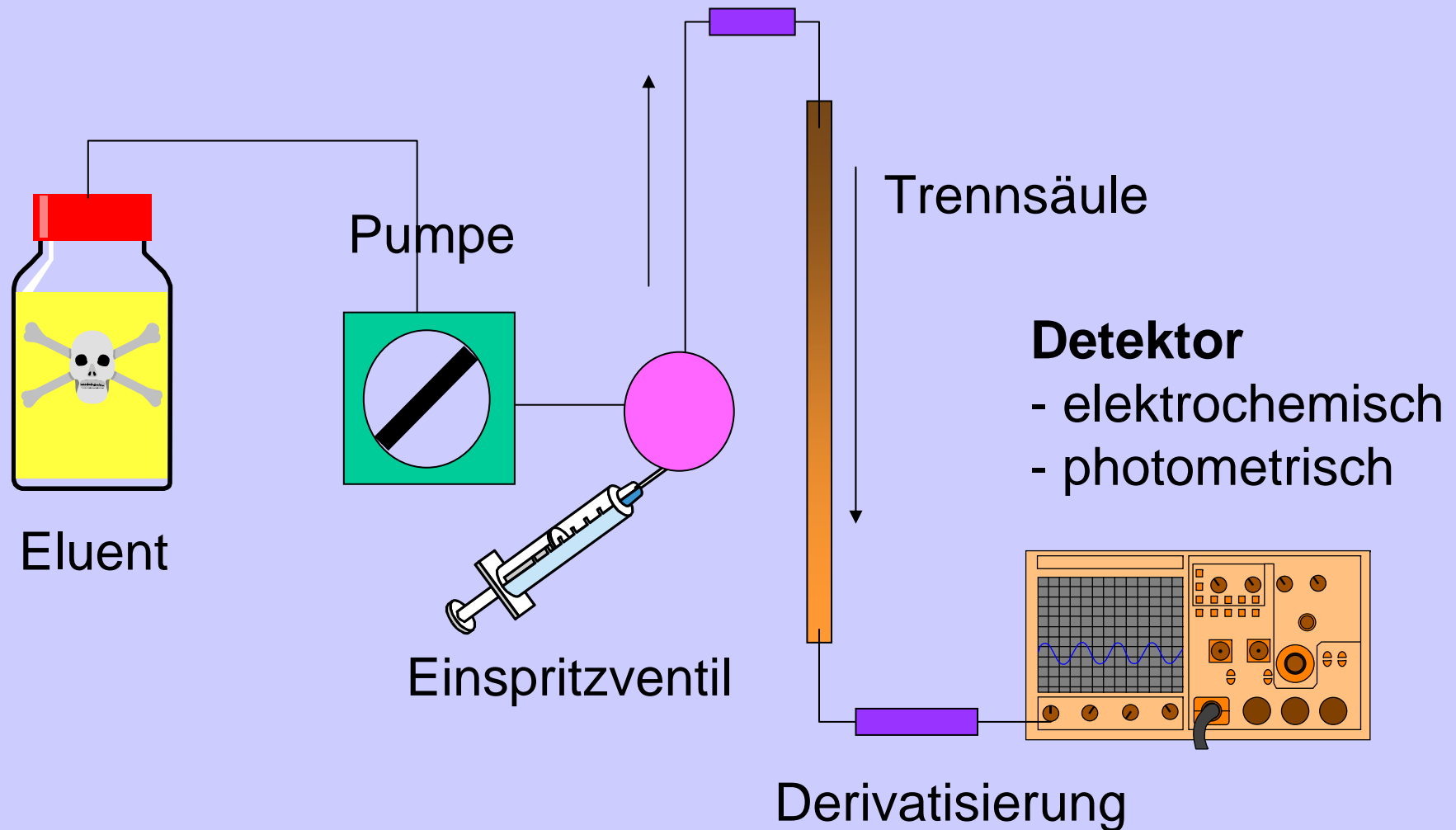
$$A = \lg \frac{I_0}{I} = \epsilon_\lambda c d \dots \text{Lambert und Beer}$$

$$c_{\text{Probe}} / a_{\text{Probe}} = c_{\text{Ref}} / a_{\text{Ref}}$$

Wiederholung

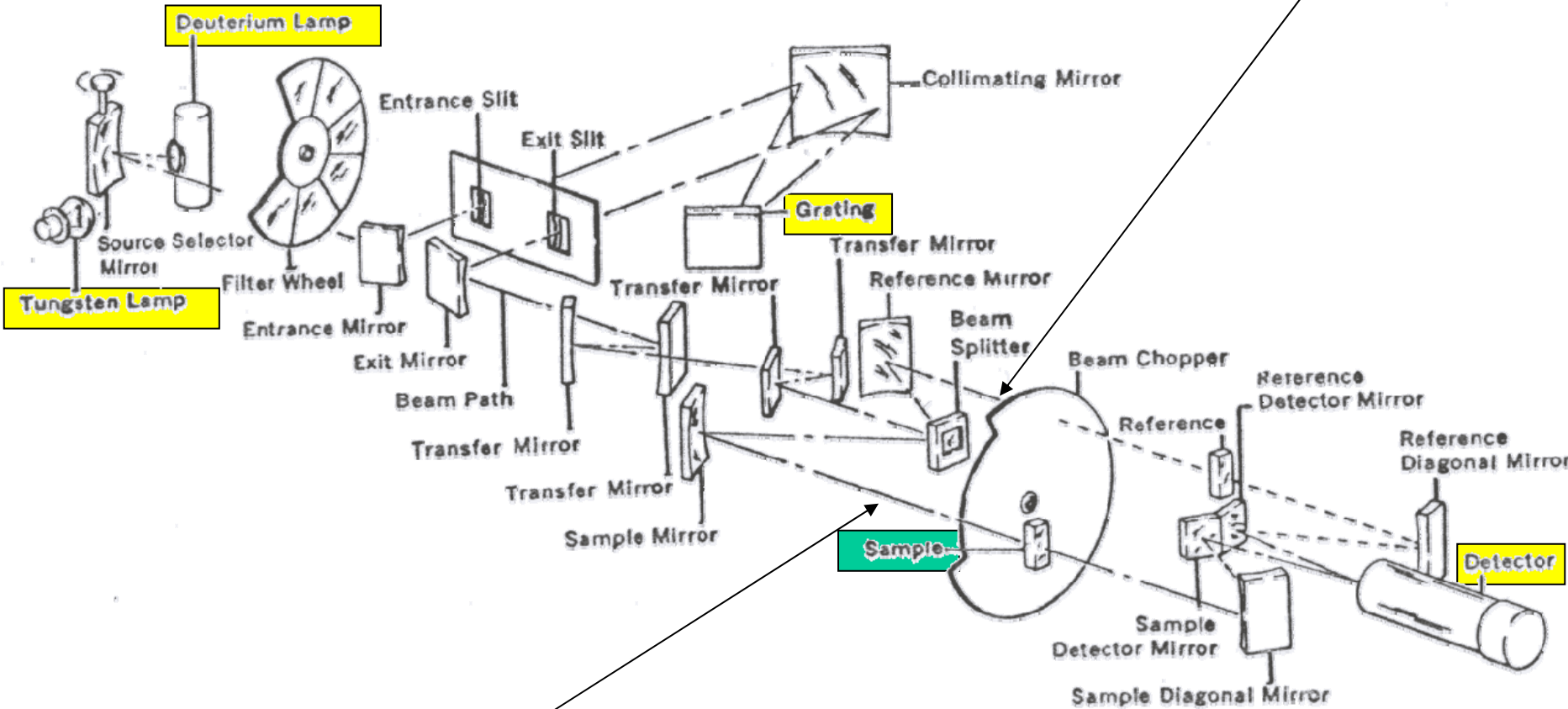
Flüssigkeitschromatographie

Derivatisierung



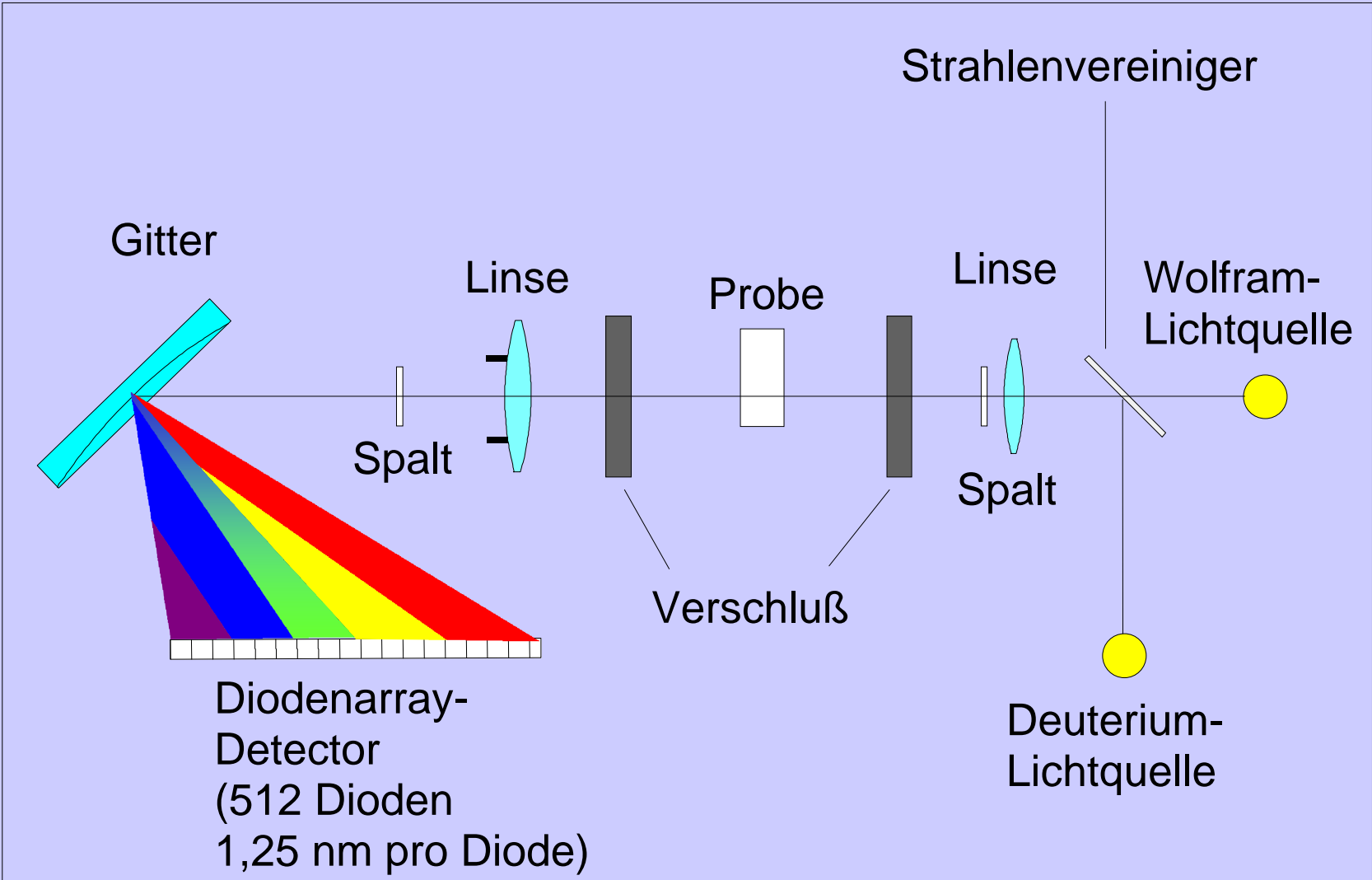
Zweistrahlfotometer:

Referenzstrahlengang



Probenstrahlengang

DIODENARRAY- SPEKTRALPHOTOMETER

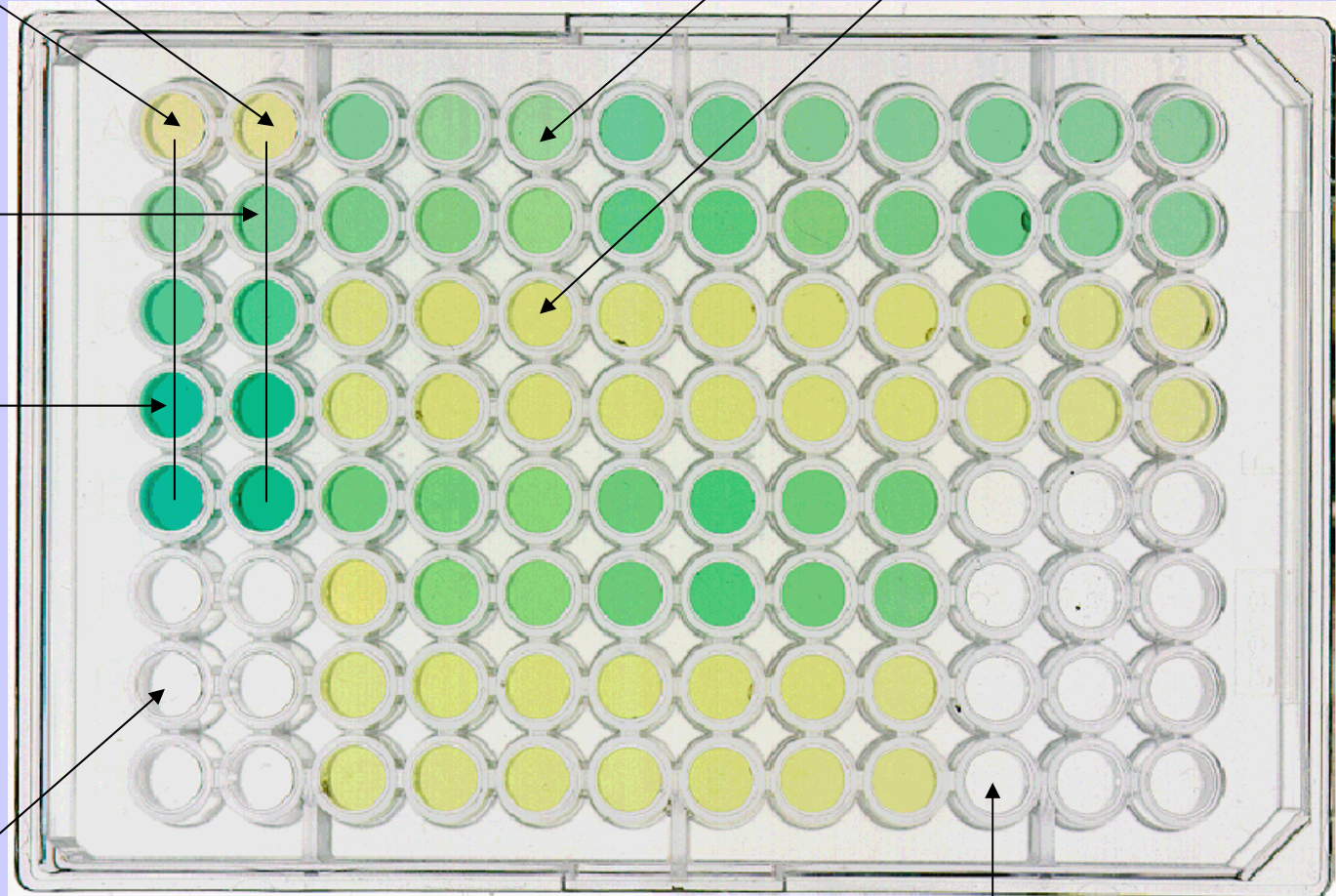


Mikroplattenphotometer

Reagenzienleerwerte

Vollproben
Blindproben

Kalibrationsreihen



Reines Lösungsmittel (A.demin.)

$V = \text{konstant!}$

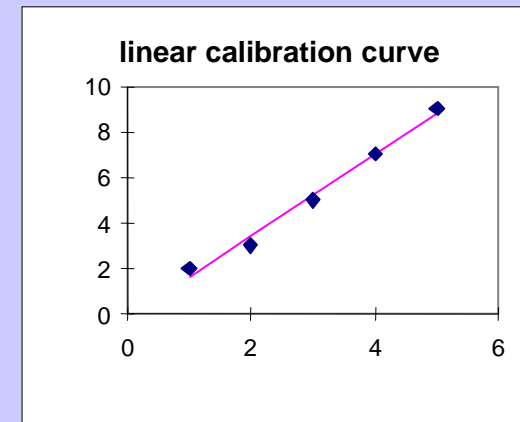
Auswertung (Rechnung) über Kalibrationskurve

Position	Sample ID	Abs	Conc
A 1	Kalibrationspunkt 1	1	2
B 1	Kalibrationspunkt 2	2	3
C 1	Kalibrationspunkt 3	3	5
D 1	Kalibrationspunkt 4	4	7
E 1	Kalibrationspunkt 5	5	9
F 1			
G 1			
H 1			

$y' = kx + d$
 $k = 1,80$
 $d = -0,2$
 $r = 0,9938837$

Factor	Abs	Conc
1	1	1,6

Copy this formula to column D
 to calculate the y' values!



y'
 1,6
 3,4
 5,2
 7
 8,8
 -0,2
 -0,2
 -0,2

Wiederholung

Kalibrationskurve

